

2021-2022年高一上册期末考试化学试卷（辽宁省辽河油田第二高级中学）

1. 选择题

下列叙述正确的是(用 N_A 代表阿伏加德罗常数的值)()

- A. 2.4 g金属镁变为镁离子时失去的电子数为 $0.1N_A$
B. CO和 N_2 为等电子体, 22.4 L的CO气体与1 mol N_2 所含的电子数相等
C. 在标准状况下, 22.4 L CH_4 与18 g H_2O 所含有电子数均为 $10N_A$
D. 1 mol HCl气体中的粒子数与0.5 mol/L盐酸中溶质粒子数相等

2. 选择题

将纳米级微粒物质溶解于液体溶剂中形成一种分散系, 对该分散系及分散质颗粒的叙述中不正确的是()

- A. 该分散系能发生丁达尔现象 B. 该分散质颗粒能透过滤纸
C. 该分散质颗粒能透过半透膜 D. 该分散质颗粒能发生布朗运动

3. 选择题

Se是人体必需微量元素, 下列关于 $^{78}_{34}Se$ 和 $^{80}_{34}Se$ 的说法正确的是()

- A. $^{78}_{34}Se$ 和 $^{80}_{34}Se$ 互为同素异形体 B. $^{78}_{34}Se$ 和 $^{80}_{34}Se$ 都含有34个质子和中子
C. $^{78}_{34}Se$ 和 $^{80}_{34}Se$ 分别含有44和46个质子 D. $^{78}_{34}Se$ 和 $^{80}_{34}Se$ 互为同位素

4. 选择题

X元素最高氧化物对应的水化物为 H_3XO_4 , 则它对应的气态氢化物为

- A. HX B. H_2X C. XH_4 D. XH_3

5. 选择题

Cl_2 和 SO_2 都具有漂白作用, 若将等物质的量的这两种气体混合通入品红与 $BaCl_2$ 的混合溶液中, 能观察到的现象是: ①溶液很快褪色 ②溶液不褪色 ③出现沉淀 ④不出现沉淀

- A. ①② B. ①③ C. ②③ D. ②④

6. 选择题

过滤后的食盐水仍含有可溶性的 $CaCl_2$ 、 $MgCl_2$ 、 Na_2SO_4 等杂质, 通过如下几个实验步骤, 可制得纯净的食盐水: ①加入稍过量的 Na_2CO_3 溶液; ②加入稍过量的 $NaOH$ 溶液; ③加入稍过量的 $BaCl_2$ 溶液; ④滴入稀盐酸至无气泡产生; ⑤过滤正确的操作顺序是()

- A. ③②①⑤④ B. ①②③⑤④ C. ②③①④⑤ D. ③⑤②①④

7. 选择题

下列事实不能用元素周期律解释的是

- A. 酸性: $HClO_4 > H_2SO_3$ B. 碱性: $NaOH > Mg(OH)_2$
C. 气态氢化物的稳定性: $H_2O > H_2S$ D. Cl_2 从 $NaBr$ 溶液中置换出 Br_2

8. 选择题

关于元素周期表, 下列叙述中不正确的是()

- A. 在金属元素与非金属元素的分界线附近可以寻找制备半导体材料的元素
B. 在地球上元素的分布和它们在元素周期表中的位置有密切关系
C. 在金属元素区域可以寻找制备新型农药材料的元素